某碳的氧化物中碳与氧的质量比为3∶4，则该氧化物的化学式为（ ）

A. CO B. CO2 C. C2C3 D. C2O

解析：

解法1：根据原子个数＝，所以：C个数∶O个数＝∶＝1∶1，因此化学式为CO。

解法2：设化学式为CxOy，则12x∶16y＝3∶4，得x∶y＝1∶1，所以化学式为CO。

答案：A